

(19) BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



_® DE 197 27 589 A 1

⑤ Int. Cl.6: C 01 B 3/02

C 01 B 3/58 F 01 N 3/10 // H01M 8/06



DEUTSCHES PATENT- UND MARKENAMT

Aktenzeichen: 197 27 585 .3 Anmeldetag: 28. 6.97 Offenlegungstag: 7. 1.99

(7) Anmelder:

DBB Fuel Cell Engines GmbH, 73230 Kirchheim, DE

(72) Erfinder:

Aurenrieth, Rainer, Dipl.-Ing., 89155 Erbach, DE; Strobel, Barbara, Dipl.-Ing., 89160 Dornstadt, DE

S Entgegenhaltungen:

1 95 44 895 C1· **V/O** 96 32 188 A1

JP)7133101 A. Patents Abstracts of Japan, herausgegeben am 23.5.1995; JP 3-111838 A. In Patents Abstracts of Japan Vol 18 (1994) No.382 (E-1580); JP 5-105403 A. In Patents Abstracts of Japan Vol 17 (1993) No.452 (C-1099); JP 1-325401 A. In Patents Abstracts of Japan Vol 17 (1993) No.162 (C-1042); JP 3-109202 A. In Patents Abstracts of Japan Vol 115 (1991) No.297 (C-854);

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder ein; ereichten Unterlagen entnommen Prüfungsantrag gem. § 44 PatG ist gestellt

- Sorrichtung und Verfahren zum Starten der Vorrichtung zur Eizeugung von wasserstoffreichem Gas
- Die Erfindung betrifft eine Vorrichtung zur Erzeugung von wasserstoffreichem Gas mit einem Reformer zur ketalytischen Wasserdampfreformierung eines Wasserdampf/Brennstoffgemisches unter Zufuhr von Wär-meenergie, mit einer Gasreinigungsstufe zur Entfernung von Kohlenmonoxid aus dem wasserstoffreichem Gas unter Wärmeabgabe und mit Mitteln zur Übertragung von Wärmeenergie aus der Gasreinigungsstufe in den Reformer. Erfindungsgemäß werden die Reaktionsraten im Reformer und in der Gasreinigungsstufe derart ausgelegt, daß sich in der Vorrichtung durch die Kopplung der beiden Reaktionen ein vorgegebenes Temperaturniveau selbständig einstellt.



Beschreibung

Die Erfindung betrifft eine Vorrichtung zur Erzeugung von wasserstoffreichem Gas gemäß dem Oberbegriff des Patentanspruchs 1, sowie ein Verfahren zum Starten der Vorrichtung.

Eine gatungsgemäße Vorrichtung zur Wasserstofferzeugung mit einer Vorreformierungsstufe und einer Shiftstufe, die durch eine Wärmeaustauschfläche voneinander getrennt sind, ist aus der JP 4-325401 A bekannt, wobei zumindest 10 ein Teil der für die Wasserdampfreformierung benötigten thermischen Energie von der Gasreinigungsvorstufe auf die Vorreformierungsstufe übertragen wird.

Es ist die Aufgabe der Erfindung, eine Vorrichtung zur Erzeugung von wasserstoffreichem Gas zu schaffen, die einfacher und kompakter aufgebaut ist, einen höheren Wärmetransfer und eine verbesserte Gasreinigungsfunktion aufweist. Außerdem ist es die Aufgabe der Erfindung, ein Verfahren zum einfachen und schnellen Starten der Vorrichtung zu schaffen

Dieses Problem wird durch eine Vorrichtung beziehungsweise eines Verfahrens mit den Merkmalen des Patentanspruchs 1 beziehungsweise 3 gelöst.

Durch die Luftzudosierung und anschließende selektive katalytische Oxidation des Kohlenmonoxids kann eine hö- 25 here Wärmeentwicklung in der Gasreinigungsstufe und damit eine bessere Beheizung des Reaktionsraumes gewährleistet werden. Außerdem weist eine selektive Oxidationsstufe gegenüber einer Shiftstufe eine verbesserte Gasreinigungsfunktion auf. Weiterhin weist die Vorrichtung eine gute 30 Kaltstartfähigkeit, ein gutes dynamisches Verhalten bei Lastwechseln und einen verbesserten Wirkungsgrad auf, wodurch ein Einsatz bei mobilen Anwendungen möglich wird. Die verbesserte Wärmeausbeute in der CO-Oxidationsstufe reicht aus, um den Reformer vollständig zu behei- 35 zen. Eine zusätzliche Heizvorrichtung wird nicht benötigt. Vielmehr können die beiden Reaktionen durch eine geeignete Auslegung der Reaktionsraten in den beiden Teilvorrichtungen derart gekoppelt werden, daß sich in der Vorrichtung ein vorgegebenes Temperaturniveau selbständig ein- 40 stellt. Auf eine aufwendige Temperaturregelung kann daher verzichtet werden.

Beim Starten der Vorrichtung kann der CO-Oxidator vorübergehend als katalytischer Brenner betrieben werden, so daß die Vorrichtung einfach und schnell auf die notwendige 45 Betriebstemperatur gebracht werden kann.

Weitere Vorteile und Ausgestaltungen gehen aus den Unteransprüchen und der Beschreibung hervor. Die Erfindung ist nachstehend anhand einer Zeichnung näher beschrieben, wobei

Fig. 1 eine Prinzipdarstellung einer Vorrichtung zur Erzeugung von wasserstoffreichem Gas und

Fig. 2 ein schematisches Ausführungsbeispiel einer Vorrichtung gemäß Fig. 1 in Plattenbauweise zeigt.

Die in Fig. 1 insgesamt mit 1 gekennzeichnete Vorrichtung besteht aus einem gemeinsamen Gehäuse 2, in dem eine Vorrichtung 3 zur katalytischen Wasserdampfreformierung eines Wasserdampf/Brennstoffgemisches – im folgenden als Reformer bezeichnet – und eine Vorrichtung 4 zur selektiven Kohlenmonoxid-Oxidation – im folgenden als 60 CO-Oxidator bezeichnet – integriert sind. Die Vorrichtung 1 ist als Wärmetauscher aufgebaut, wobei zwischen dem Reformer 3 und dem CO-Oxidator 4 eine Wärmeaustauschfläche 5 vorgesehen ist. Als Brennstoff kommen beliebige kohlenwasserstoffhaltigen Ausgangsstoffe in Frage, wobei das folgende Ausführungsbeispiel anhand von Methanol als Brennstoff erläutert wird.

Dem Reformer 3 wird über eine Zuleitung 6 ein gasförmi-

ges Wass:rdampf/Methanolgemisch zugeführt. Das Reformat wird dann nach dem Durchströmen des Reformers 3 über eine Reformatzuleitung 7 direkt in den CO-Oxidator 4 geführt. Is ist aber auch möglich, daß der Reformer 3 mehrere Real tionskammern aufweist, daß die Gasreinigungsstufe 4 m:hrere Reinigungskammern aufweist, und daß die Reaktion: - und Reinigungskammern 3, 4 abwechselnd angeordnet sind und jeweils über eine gemeinsame Wärmeaustausch fläche 5 in Wärmekontakt zueinander stehen. Über eine Saue stoffleitung 8 wird dem CO-Oxidator 4 außerdem ein sauen toffhaltiges Gas - vorzugsweise Luft - zugeführt. Dies kan 1 entweder, wie im Ausführungsbeispiel dargestellt, in lie Reformatzuleitung 7 oder auch direkt in den CO-Oxid tor 4 beziehungsweise über mehrere über die Reaktorläng: verteilte Dosierstellen 8' erfolgen. Nach dem Durchstri men des CO-Oxidators 4 wird das gereinigte Reformat dann über eine weitere Leitung 9 direkt einer ebenfalls nich gezeigten Brennstoffzelle oder einer beziehungsweise me ireren weiteren Gasreinigungsstufen zugeführt.

Bei der katalytischen Wasserdampfreformierung von Methanol wird ein Gemisch aus Methanol und Wasserdampf unter Zuf ihr von Wärme an einem geeigneten Katalysator zu Wasse stoff umgesetzt, wobei gleichzeitig Kohlendioxid enisteht:

 $CH_3OH + H_2O \rightarrow 3 H_2 + CO_2 \text{ oder } CH_3OH \rightarrow 2 H_2 + CO.$

Bei me bilen Anwendungen, beispielsweise bei der Wasserdampf eformierung für Brennstoffzellen in Kraftfahrzeugen, ist e: wichtig, daß die benötigte Ausbeute an Wasserstoffgas t ei möglichst geringem Platzbedarf und Gewicht bereitgestellt werden kann. Da die Reaktion nur unter Wärmezufuhr abläuft, ist die Ausbeute jedoch abhängig vom Wärmeeintrag. Daher muß der Reaktor so ausgebildet sein, daß ein o bimaler Wärmeibergang von einer bereitgestellten Wärn equelle auf das Reformgas und auf das Katalysatormateri: I gewährleistet wird.

Der CC -Oxidator 4 wird zur Entfernung von Kohlenmonoxid CO ius dem im Reformer 3 erzeugten H2-reichen Gas mittels selektiver Oxidation verwendet. Dieses sogenannte Reformat bestehend beispielsweise aus Wasserstoff mit einem CO- Anteil von 0,5-3 Vol%, wird nach entsprechender Reinigun; vorzugsweise für den mobilen Einsatz von PEM-Brennstotfzellen in Fahrzeugen verwendet. Bei der selektiven Oxidation wird dem Reformat über die Sauerstoffleitung S zusätzlich Sauerstoff, beispielsweise in Form von Umgebur gsluft, zugeführt, wobei dann das Kohlenmonoxid CO durch den Sauerstoff O2 zu Kohlendioxid CO2 oxydiert wird. Alternativ kann der Sauerstoff jedoch auch an einer oder meh eren Stellen direkt in den CO-Oxidator 4 eingebracht wirden. Diese Reaktion wird an einem geeigneten Oxidation skatalysator, beispielsweise Platin und/oder Ruthenium suf einem geeigneten Träger, wie Al₂O₃ oder einem Zeolith ir Pulverform, durchgeführt. Hierbei wird dem Reformat Luft oder Sauerstoff in einem atomaren Verhältnis CO zu O von ungefähr 1:1 bis 1:4 zugeführt. Um eine vorwiege ide Reaktion zwischen dem Sauerstoff und dem Wasserstt ff zu verhindern sollte die Reaktion nicht bei Temperaturen oberhalb von 350°C ablaufen. Unterhalb von ungefähr 15)°C ist aber auf der anderen Seite die Aktivität des Katalysat ars für die CO-Oxidation zu gering. Daher sollte die Reakt on in Abhängigkeit vom verwendeten Katalysator in einem vorgegebenen Temperaturintervall, hier ungefähr zwischen 150° und 350°C, ablaufen.

Da es s ch bei der CO-Oxidation um eine stark exotherme Reaktion handelt, reicht die im CO-Oxidator 4 freigesetzte und mit l'ilfe der Wärmeaustauschfläche 5 auf den Reformer 3 übr tragene Energie für eine vollständige Beheizung

4

des Reformers 3 aus. Durch eine entsprechende Auslegung der Reaktionsraten im Reformer 3 beziehungsweise im CO-Oxidator 4 ist es somit möglich, die beiden Teilvorrichtungen derart thermisch zu koppeln, daß sich das vorgegebene Temperatumiveau selbständig einstellt. Durch diese Anordnung kann für den Reformer 3 beziehungsweise CO-Oxidator 4 auf eine zusätzliche Beheizung beziehungsweise Kühlung, einschließlich zugehörige Regelkreise, verzichtet werden, wodurch das Gesamtsystem erheblich vereinfacht wird.

Die Auslegung des Reaktionsraten erfolgt bei vorgegebenem Temperaturniveau über die Geometrie der Vorrichtung 1 und/oder über die eingebrachten Katalysatormengen beziehungsweise die Verweilzeiten der Gase im Reformer 3 beziehungsweise CO-Oxidator 4. Die Reaktionsraten werden so eingestellt, daß die vom CO-Oxidator 4 bereitgestellte Energiemenge der vom Reformer 3 benötigten Energiemenge entspricht. Hierbei müssen jedoch auch die von den heißen Gasen aus dem Reformer 3 beziehungsweise CO-Oxidator 4 ausgetragenen Wärmemengen berücksichtigt werden.

Die selbsttätige Einstellung des Temperaturniveaus basiert bei geeigneter Auslegung des Gesamtsystems 1 auf der Natur der beiden gekoppelten Teilprozesse. Wird nämlich im CO-Oxidator 4 mehr Energie freigesetzt, so steigt bedingt dadurch die Temperaturzunahme auch die Reaktions- 25 rate im Reformer 3, wodurch dort mehr Energie verbraucht wird, was schließlich wiederum zu einer Verringerung der Temperatur führt. Auf der anderen Seite führt eine Temperaturverringerung, wie sie durch eine verminderte Reaktionsrate im CO-Oxidator 4 verursacht werden kann, auch zu ei- 30 ner Verringerung der Reaktionsrate im Reformer 3. Dadurch wird weniger Energie im Reformer 3 verbraucht, so daß das Temperaturniveau wieder ansteigt. Dieser Selbstregulierungsmechanismus führt bei einer geeigneten thermischen Kopplung und Auslegung der beiden Teilsysteme zu einer 35 erheblichen Vereinfachung des Gesamtsystems.

Ein Ausführungsbeispiel in schematischer Darstellung zeigt Fig. 2, wobei gegenüber Fig. 1 gleiche Teile mit identischen Bezugszeichen gekennzeichnet sind. Die gezeigte Vorrichtung 1 ist in Plattenbauweise ausgeführt. Die Wär- 40 meaustauschflächen 5 sind im nicht dargestellten Gehäuse in Form von parallel angeordneten Blechen eingebracht. Zwischen den einzelnen Wärmeaustauschflächen 5 sind abwechselnd Reformierungs- und CO-Oxidationskammern 3, 4 gebildet, die wie bereits oben beschrieben, mit geeignetem 45 Katalysatormaterial befüllt sind. Neben der Katalysatorschüttung ist es jedoch ebenfalls möglich, das Katalysatormaterial in anderer Form, beispielsweise durch Beschichtung der Wärmeaustauschflächen und/oder geeigneter Stützstrukturen, in die Reaktionskammern 3, 4 einzubringen. Die 50 Zu- beziehungsweise Abfuhr erfolgt in an sich bekannter Weise über externe Zuführungen oder auch durch entsprechende Bohrungen in den Wärmeaustauschflächen 5. Neben solchen Plattenanordnungen sind jedoch auch Rohrbündelanordnungen für die erfindungsgemäße Vorrichtung geeig- 55

Für den Kaltstart der Vorrichtung ist es möglich, den CO-Oxidator 4 vorübergehend als katalytischen Brenner einzusetzen. Hierzu wird während der Startphase ein Brennstoff/Luftgemisch, beispielsweise flüssiges Methanol/Luft oder 60 Wasserstoff/Luft in den CO-Oxidator 4 geleitet und dort am CO-Oxidationskatalysator oxidiert. Durch diese katalytische Oxidation wird Wärmeenergie freigesetzt und damit die gesamte Vorrichtung 1 schnell aufgeheizt. Nach einer vorgegebenen Zeitdauer oder wenn eine vorgegebene Temsperatur in der Vorrichtung 1 erreicht ist, wird die Zufuhr des Brennstoff/Luftgemisches zum CO-Oxidator 4 gestoppt. Anschließend wird die Vorrichtung 1 dann in der bereits

oben beschriebenen Art und Weise betrieben.

Patentansprüche

1. Varrichtung zur Erzeugung von wasserstoffreichem Gas mit einem Reformer zur katalytischen Wasserdam)freformierung eines Wasserdampf/Brennstoffgemisches unter Zufuhr von Wärmeenergie, mit einer Gast zinigungsstufe zur Entfernung von Kohlenmonoxid aus dem wasserstoffreichem Gas unter Wärmeabgabe und mit Mitteln zur Übertragung von Wärmeenergie aus der Gasreinigungsstufe in den Reformer, wobei Gast zinigungsstufe und Reformer in einem gemeinsamen Gehäuse integriert sind, dadurch gekennzeichnet, 1aß ein Anschluß (8) oder mehrere über der Reaktorla ıflänge angeordnete Dosierstellen (8") zur Zufuhr eine sauerstoffhaltigen Gases zur Gasreinigungsstufe (4) vorgesehen sind, daß die Gasreinigungsstufe (4) einen Zatalysator zur selektiven katalytischen CO-Oxidatien enthält, und daß der Reformer (3) und die Gasreini zungsstufe (4) zur Einstellung jeweils vorgegebener Reaktionsraten derart ausgebildet sind, daß sich durc 1 die Kopplung der beiden Reaktionen ein vorgegebenes Temperaturniveau in der Vorrichtung (1) selbstänt ig einstellt.

2. Varrichtung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeicl net, daß der Reformer (3) mehrere Reaktionskammen aufweist, daß die Gasreinigungsstufe (4) mehrere Rein gungskammern aufweist, und daß die Reaktionsund Reinigungskammern (3, 4) abwechselnd angeordnet s nd und jeweils über eine gemeinsame Wärmeaustaus hfläche (5) in Wärmekontakt zueinander stehen. 3. Verfahren zum Starten der Vorrichtung nach Anspru:h 1, dadurch gekennzeichnet, daß während der Start shase ein Brennstoff/Luftgemisch in die Gasreiniguns sstufe (4) geleitet und dort zur Beheizung der Vorricht ing (1) am CO-Oxidationskatalysator oxidiert wird und daß nach Beendigung der Startphase die Zufuhr des Brennstoff/-Luftgemisches zur Gasreiniguns sstufe (4) gestoppt, der Reformer (3) durch Zufuhr eine: Wasserdampf/Brennstoffgemisches gestartet und das i n Reformer (3) erzeugte Reformat in die Gasreiniguns sstufe (4) geleitet wird.

Hierzu 1 Seite(n) Zeichnungen



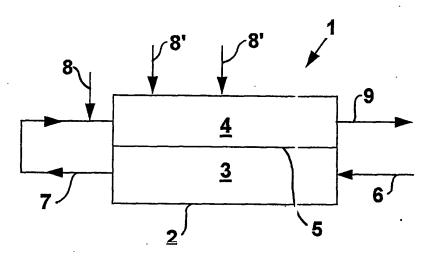


Fig. 2

